

Temat: Ciepło właściwe – rozwiązywanie zadań

Przeczytaj jeszcze raz temat z podręcznika od strony 243 do strony 247.
Zapamiętaj jak obliczamy ciepło właściwe i jego jednostkę, jak obliczamy ciepło pobrane.
Przeanalizuj przykład rozwiązane zadania na stronie 247 w podręczniku.

W zeszycie rozwiąż zadania 1/247, 4, 5, 6 i 9 str. 248.

W zadaniach zapisz dane, szukane, wzory i ich przekształcenia, działania na jednostkach oraz odpowiedź.

Rozwiązane zadania prześlij na adres olganowicka1@wp.pl do dnia 6.06.2020 r.

Uczniowie chętni mogą wykonać doświadczenia 58/240 (nagranie proszę przesłać na mój adres)

Temat: Zmiany stanu skupienia ciał.

Obejrzyj film: „Stany skupienia i bilans cieplny. Po co balwanowi czapka?”

<https://www.youtube.com/watch?v=ojoGjFIOHSo>

oraz film: „Fizyka Stany skupienia materii Wiedza

<https://www.youtube.com/watch?v=-mPM7Vj3Xc>

Zapoznaj się także z tematem lekcji na stronie epodreczniki.pl

<https://epodreczniki.pl/a/stany-skupienia-materii/D43ny6rNh>

W zeszycie zapisz i narysuj:

Gaz, ciecz i ciało stałe to trzy **stany skupienia** materii.

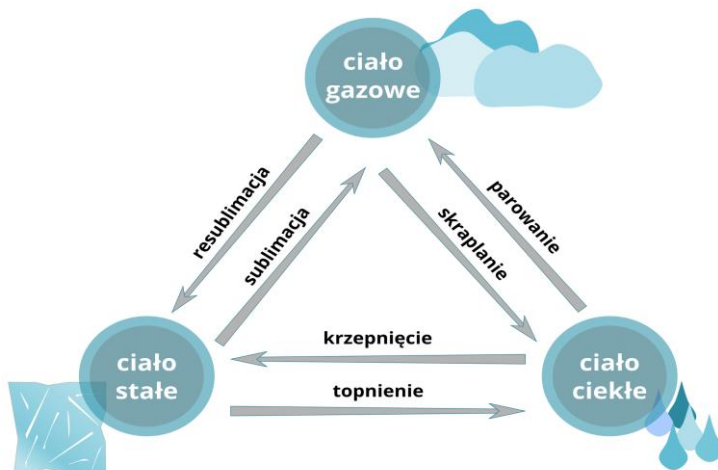
Ta sama substancja (np. woda) może występować w trzech różnych fazach (stanach skupienia):

- faza lotna (para wodna, gaz);
- faza ciekła (woda);
- faza stała (lód).

Ciała stałe mają określony kształt i określoną objętość.

Ciecze przyjmują kształt naczynia, w którym się znajdują, ale ich objętość nie zmienia się.

Gazy – podobnie jak ciecze – przybierają kształt naczynia, w którym zostały umieszczone, lecz w przeciwieństwie do cieczy wypełniają całą jego objętość.



Zjawisko topnienia polega na zmianie stanu skupienia ciała ze stanu stałego w stan ciekły. Zachodzi w stałej temperaturze, nazywanej temperaturą topnienia.

Krzepnięcie to zmiana stanu skupienia ciała z ciekłego na stały.

Parowanie zmiana stanu skupienia polegająca na przejściu ciała ze stanu ciekłego w parę (stan gazowy). Zachodzi na powierzchni cieczy.

Wrzenie to przemiana cieczy w gaz. Przypomina parowanie, ale w przeciwieństwie do niego nie odbywa się jedynie na powierzchni cieczy, ale jednocześnie w całej jej objętości.

Skraplanie to zjawisko polegające na przejściu pary lub gazu w stan ciekły.

Sublimacja to zjawisko bezpośredniego przejścia ze stanu stałego w stan gazowy, z pominięciem stanu ciekłego.

Resublimacja to zjawisko bezpośredniego przejścia ze stanu gazowego w stan stały, z pominięciem stanu ciekłego.